**Підсумкова робота з теми «Основні класи неорганічних сполук». 8 клас**

**Варіант І**

**1. Дано ряд речовин:**

Ca(NO3)2, H2SO4, Ca(OH)2, SiO2 , Са, Al(OH)3, Hg, CaО, FeSO4, P2O5, CaCO3 , H2CO3. Назвіть ці речовини.

**2. Виберіть із переліку речовини, розчини яких забарвлюють фенолфталеїн у малиновий колір:**

1) NaOH; 2) Na2SO4; 3) HCl; 4) Ca(ОН)2.

**3. Установіть відповідність:**

а) кислотний оксид                1) SO3

б) основний оксид                 2) Na2S

в) амфотерний оксид             3) CaО

г) не є оксидом                     4) ZnО

**4. Виберіть речовину, що не буде взаємодіяти із сульфатною кислотою:**

а) HgО; б)Na2SO4; в)Zn; г)Cu(OH)2.

**5. Виберіть ряд солей, розчини яких унаслідок узаємодії з розчином NaOH утворюють виключно нерозчинні основи:**

1) NaCl, CuCl2, MgCl2;

2) Al2(SO4)3, CuSO4, Na2SO4;

3) AlCl3, CuCl2, MgCl2.

**6. Допишіть** **рівняння** **можливих** **реакцій:**

1) CO2 +NaOH →                  2) Cu + ZnSO4→

3) BaO+KOH→                     4) H2S+KOH→

**7. Для** **нейтралізації** **хлоридної** **кислоти** **кількістю** **речовини 0,5 моль** **необхідно** **взяти** **кальцій** **гідроксид** **кількістю** **речовини:**

а) 0,5 моль; б) 0,25 моль; в) 1 моль; г) 1,5 моль.

**8. Здійсніть перетворення:**

Ca→CaO→Ca(OH)2→CaCl2

**9.До розчину арґентум нітрату додали 55г натрій хлориду. Яка маса осаду при цьому утвориться?**